après dilution $pH_i^{'}=-\log C_a^{'}=-\log\frac{C_a}{10}$

$\Rightarrow pH_i^{'}=-\log C_a+\log 10$

$\Rightarrow pH_i^{'}=pH_i+1=3$

Donc c'est faux

b- à l'équivalence $C_a^{'}.V_a^{'}=C_b.V_{b_E}^{'}$

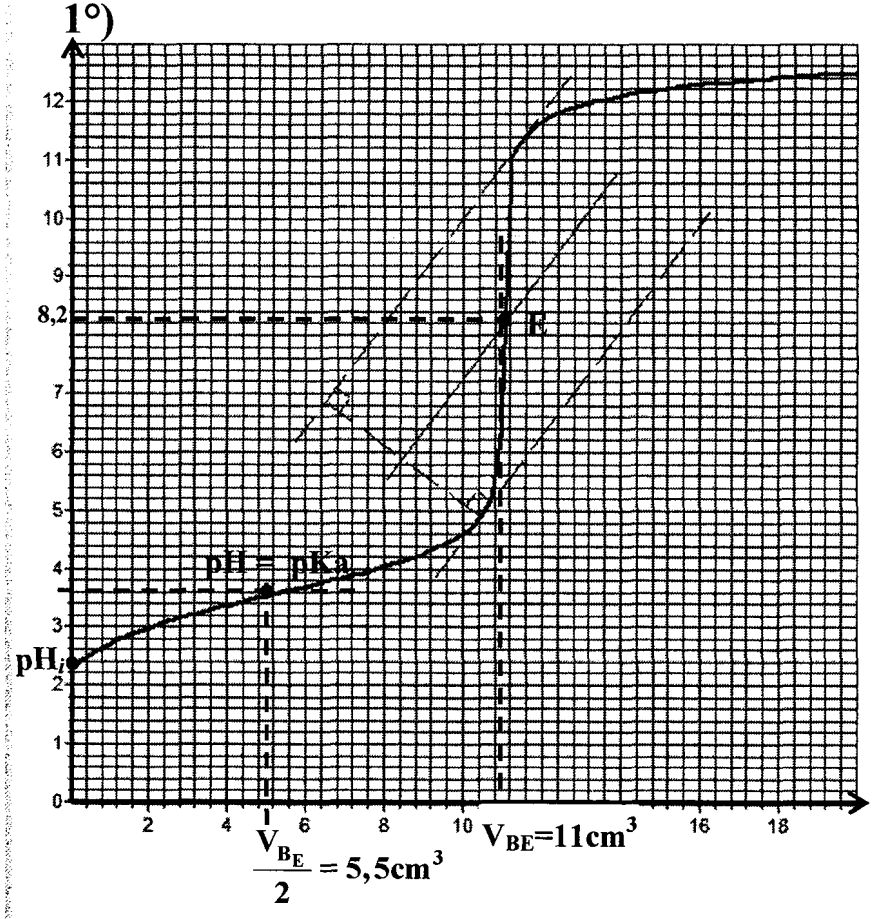
$\frac{C_a}{10}.V_a=C_b.V_{b_E}^{'}\Rightarrow V_{b_E}^{'}=\frac{20}{10}=2mL$

donc c'est faux

c- A l'équivalence la solution est neutre $pH_E=7$ reste inchangé donc c'est vraie

Exercice N°3 :

1°)



2°) Equation du dosage

Acide faible ≠ base forte

$HCOOH+OH^-\rightarrow HCOO^-+H_2O$